This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

+ *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.

+ *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.

+ *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.

+ *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at `http://books.google.com/`

LANE MEDICAL LIBRARY STANFORD STOR
1867 .C35 1878
Catalogue des eaux minerales de la Gre
24503301947

EXPOSITION UNIVERSELLE DE 1878

CATALOGUE

DES

EAUX MINÉRALES

DE LA

GRÈCE

PARIS
IMPRIMÉ CHEZ ALCAN-LÉVY
61, RUE DE LAFAYETTE

1878

I867
C35
1878

LANE
MEDICAL LIBRARY
Seidel Collection
HISTORY OF MEDICINE
AND NATURAL SCIENCES

CATALOGUE

DES EAUX MINÉRALES

DE LA

GRÈCE

EXPOSITION UNIVERSELLE DE 1878

CATALOGUE

DES

EAUX MINÉRALES

DE LA

GRÈCE

PARIS
IMPRIMÉ CHEZ ALCAN-LÉVY
61, RUE DE LAFAYETTE

1878

61834

JF67
C35
1878

CATALOGUE

DES

EAUX MINÉRALES DE LA GRÈCE

On trouve à l'Exposition des échantillons des sources marquées d'un astérisque (*).

Toutes les dates analytiques sont exprimées en grammes et rapportées à 10,000 centimètres cubes de l'eau.

Les températures alléguées sont en degrés centigrades.

ILES

Milo

Il y a trois sources à Milo :

A) Une source sulfureuse jaillissant de pierres tertiaires à l'ouest de Castro, près de Saint-Constantin.

Température : 28°.

L'eau de la source contient des sels de magnésie et se boit comme remède purgatif, au mois de mai.

B) Sources sulfureuses jaillissant des trachytes, près du cap Vani.

Température : 50°-70°,

C) Source sulfureuse prenant naissance dans une grotte située au nord de la source *B*, près de Loutro.

Température : { Source, 29° 40. / Air dans la grotte, 27°.

Analyse (Landerer) :

Carbonate de fer.....	1.302
Carbonate de chaux.....	0.651
Chlorure de calcium.....	1.854
Chlorure de sodium.....	21.354
Chlorure de magnésium.....	4.557
Sulfate de magnésie.....	7.681
Sulfate de soude.....	2.604
Acide sulfhydrique	357.83 c. c.

La source est employée pour la guérison des rhumatismes et le soulagement des maladies syphilitiques.

Santorin *

L'île de Santorin, si célèbre par ses volcans, possède actuellement deux sources :

A) Source muriatique-ferrugineuse.

Température : 40° (Landerer).

Poids spécifique de l'eau de la source : 1,036 (Landerer).

Analyse (Landerer) :

Carbonate de fer.....	2.083
Sulfate de fer.....	0.651
Carbonate de chaux.....	2.344
Sulfate de soude.....	3.255
Sulfate de magnésie.....	7.031

Chlorure de sodium.....	41.664
Chlorure de magnésium.....	4.557
Chlorure de calcium.....	2.083
Bromure de magnésium.....	0.599
Iodure de sodium.....	trace
Oxyde de manganèse.....	trace
Acide sulfhydrique.....	536.75 } c.c.
Acide carbonique.....	1073.5 }

Cette source fut étouffée par la dernière éruption (1866). Son eau avait une saveur amère légèrement astringente, et était employée pour la chlorose et les maladies provenant de l'anémie.

B) Source sulfureuse située près de la mer.

Température : 33° 75 (Landerer) :

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium.....	30.597
Chlorure de calcium.....	4.427
Sulfate de magnésie.....	4.557
Bromure de magnésium.....	0.651
Acide sulfhydrique.....	1789.1 c.c.

L'eau de la source est limpide, d'une saveur amère et sent fortement l'acide sulfhydrique.

C) Source alcaline.

Température : 21° 25—22° 50 (Landerer).

Analyse (Landerer) :

Carbonate de soude.....	2.344
Carbonate de chaux.....	1.042
Sulfate de soude.....	3.125
Sulfate de magnésie.....	4.557
Chlorure de sodium.....	17.707
Chlorure de calcium.....	1.627

Chlorure de magnésium.....	3.646
Substances extractives.....	trace
Acide carbonique.....	357.83 c.c.

La source s'emploie surtout pour les bains ; son eau est sans odeur et d'une saveur salée.

Paros

Source des Saints-Anargyres, près la ville de Naoussa.

Analyse (Landerer) :

Sulfate de magnésie.....	2.786
Sulfate de soude.....	0.651
Chlorure de sodium.....	6.901
Chlorure de calcium.....	1.674
Acide carbonique.....	119.24 c.c.

L'eau de la source est limpide; sans odeur et d'une saveur salée.

Kythnos *

Les célèbres sources de Kythnos sont éloignées de 400 mètres du port de Sainte-Irène et jaillissent de schiste de mica en contact avec du marbre et une pierre calcaire dense.

Il faut distinguer les sources suivantes :

A) Source de Cacavo.

Température :

Cordella	Hansaras
50°-55°	55°

Analyse (Liebig) :

Carbonate de magnésie.....	2.930
Carbonate de chaux.....	26.510
Phosphate de chaux.....	0.179
Acide silicique.....	3.217
Sulfate de chaux.....	108.685
Chlorure de sodium.....	2148.004
Chlorure de potassium.....	73.383
Chlorure de calcium.....	39.607
Chlorure de magnésium.....	184.086
Bromure de sodium.....	2.884
Iodure de sodium.....	0.101
Chlorure de lithium.....	0.719
Ammoniaque.....	1.044
Traces de nitrate, borate de soude.	
Carbonate de fer.	
Carbonate de manganèse.	
Argile arsénique, cuivre, substances organiques.	
Acide carbonique.....	1615,5 c. c.

Poids spécifique : 1,02769 (Liebig).

B) Source sulfureuse des Saints-Anargyres.

Température 40°.

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium.....	67.183
Chlorure de magnésium.....	17.577
Chlorure de calcium.....	4.557
Carbonate de chaux.....	2.853
Carbonate de soude.....	1.042
Sulfate de magnésie.....	11.717

Bromure de magnésium	1.562
Iodure de sodium	0.781
Acide carbonique	1073.05 c. c
Acide sulfhydrique	178.91 c. c

Poids spécifique : 1,02 (Landerer).

C) Source ferrugineuse.

Analyse (Gœdechen) :

Carbonate de fer	3.494
Carbonate de chaux	3.237
Carbonate de soude	5.468
Sulfate de soude	3.962
Sulfate de chaux	10.347
Sulfate de magnésie	30.454
Chlorure de magnésium	39.585
Chlorure de calcium	10.500
Chlorure de sodium	118.862

Les sources s'emploient :

Pour l'usage interne : les maladies de l'estomac, des organes de la respiration, des glandes intestinales, des voies urinaires, etc.

Pour l'usage externe : dans les maladies de la peau, des muscles, des os, la scrofulose, les enflures du foie, de la rate, etc.

Le limon, dont 100 grammes contiennent, d'après l'analyse de Landerer :

Argile	15
Acide silicique	19
Carbonate de magnésie	
Carbonate de chaux	25
Sulfate de chaux	8
Oxyde de manganèse	1.5

Substances organiques	0.6
Substances extractives	0.4

s'emploie surtout pour les maladies de la peau.

Il y a à Kythnos de très-bons établissements, visités annuellement par 300 à 350 malades. Médecin (M. Hansaras) pendant toute la saison, qui dure du mois d'avril jusqu'à la fin de septembre. Station des vapeurs grecs. Bureau télégraphique. Pharmacie. L'établissement contient 70 chambres, 4 salons et une grande salle. Le bain contient 14 baignoires en marbre et deux chambres pour les douches.

Kéa

Source alcaline, près du couvent de Sainte-Marine.

Andros

Source alcaline nouvellement découverte.

Tinos

Source alcaline, jaillissant de schiste de chlorite en contact avec de la serpentine.

Analyse (Landerer) :

Sulfate de magnésie.....	1.823
Chlorure de sodium	3.552
Chlorure de magnésium.....	2.214
Carbonate de soude.....	2.214
Carbonate de chaux.....	1.042
Acide carbonique	1073.5 c. c.

L'eau est limpide et sans odeur. Pour les bains on a construit un bassin en marbre.

Ædipso *

Ces sources célèbres se trouvent sur la côte au nord-ouest de l'île d'Eubée, et sont les plus chaudes de toute la Grèce.

Température :

Landerer	Jahn		Miaoulis
47°,50	l'eau des bains :	40°,11 (A)	
67°,50	sources	71°,45 (B)	
90°		76°,01 (C)	75°,10
		46°,09	
		47°,56	
		43°,23	
		24°,28	

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium	99.198	
Chlorure de magnésium	4.557	
Chlorure de calcium	2.604	
Carbonate de chaux	5.836	
Carbonate de soude	5.468	
Sulfate de magnésie	7.422	
Sulfate de chaux	3.906	
Oxyde de fer	trace.	
Iodure de sodium	0.391	
Bromure de magnésium	0.625	
Acide carbonique	715.66	c.c.
Acide sulfhydrique	536.75	c.c.

Le limon, sentant fortement l'acide sulfurique, contient dans une livre, d'après Landerer :

Acide silicique.....	10.000
Matières organiques.....	20.000
Carbonate de chaux.....	42.000
Sulfate de chaux.....	12.000
Carbonate de magnésie.....	8.200
Iodures.....	1.800
Sels de fer.....	2.000
Oxyde de manganèse.....	0.500
Substances extractives.....	3.000

Les malades souffrant de rhumatismes se servent du limon pour des bains et des compresses.

Il y a à Ædipso un établissement contenant 30 chambres, et visité par 200 à 300 malades. La saison dure du 1er mai jusqu'au 1er septembre. Le Gouvernement paie un médecin pour la durée de la saison. Le bain est formé par deux grands bassins, qui sont en communication l'un avec l'autre.

Les eaux d'Ædipso sont employées avec succès pour la guérison des contractions, des rhumatismes, des maladies de l'estomac, des paralysies de tout genre, scrofulose, pléthore abdominale, pierres du fiel, etc.

Égine

Source salée, jaillissant d'une pierre calcaire dense, au nord de la ville d'Egine.

Analyse (Landerer) :

Bromure de sodium.....	traces
Chlorure de sodium.....	75.517

Chlorure de calcium.....	11.717
Chlorure de magnésium.....	9.115
Sulfate de chaux.....	3.906
Carbonate de chaux	3.906
Acide silicique.....	trace.

Zante *

Il y a à Zante deux sources :

A) Source sulfureuse dans la partie septentrionale de l'île, près de Xyngia, prenant naissance dans une grotte. Les habitants se servent de l'eau comme purgatif et contre les rhumatismes.

B) Source muriatique, dans la partie méridionale de l'île, près de Chéri.

Analyse (Schmiener) :

Sulfate de soude.....	22.135
Sulfate de magnésie.....	49.737
Sulfate de chaux.....	5.533
Chlorure de sodium.....	95.186
Chlorure de magnésium.....	13.280
Chlorure de calcium.....	15.494
Asphalte.....	4.247

L'eau est employée par les habitants comme remède purgatif et on s'y baigne pour guérir les rhumatismes. Les eaux amènent du bitume mêlé de pétrole.

Cythère *

Source ferrugineuse froide, à 4 heures de la ville. L'eau n'est employée que par les habitants de l'île.

LAMC LIBRARY

Céphalonie

Source sulfureuse froide jaillissant de pierres calcaires. Elle se trouve à une distance de deux heures de la ville de Lixouri ; l'eau s'expédie à l'étranger, à Trieste, etc.

PÉLOPONNÈSE

Isthme de Corinthe

Cenchreès, située sur la côte orientale, à une distance de 200 mètres de la mer ; la source jaillit, à une hauteur de 50 mètres, de pierres calcaires.

Température : 18°.

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium.....	18.879
Chlorure de magnésium.....	5.729
Chlorure de calcium.....	0.651
Carbonate de soude.....	1.042
Carbonate de chaux.....	2.083
Sulfate de soude.....	3.047
Acide silicique.....	trace.

Loutraki *

Les sources jaillissent tout près de la mer, d'une pierre calcaire dense, sur la côte du nord-ouest de l'isthme.

Température :

Schmidt	Reiss	Heldreich	Hager	Jahn
31°,15—31°,53	31°,25	31°,27	31°,59	31°,40

Landerer.
45°,-47°,50

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium.....	44.919
Chlorure de calcium.....	1.953
Chlorure de magnésium.....	2.604
Sulfate de magnésie	5.989
Sulfate de soude.....	4.427
Sulfate de chaux.....	0.755
Carbonate de soude.....	0.521
Bromures et iodures.....	0.599
Acide carbonique.....	trace.

M. Personne, pharmacien en chef de l'hôpital de la Pitié, à Paris, a fait une analyse des eaux de Loutraki, qui a donné les résultats suivants :

	Loutraki	Source du Lloyd
Chlorure de sodium.....	8.308	9.004
Chlorure de potassium.....	0.390	0.408
Chlorure de magnésium...	1.921	2.342
Sulfate de soude.....	1.370	1.612
Bicarbonate de soude.....	1.007	2.508
Carbonate de chaux.....	1.720	1.920

Alumine.....	0.075		0.106	
Silice	0.192		0.150	
Fer et manganèse.....	0.049		0.054	
Trace d'iode, brome et lithine.				
Acide carbonique.....	400	c. c.	360	c. c.
Azote.....	150		165	
Oxygène.....	43		40	

Depuis 1867, il y a des établissements. L'eau de la source est limpide et sans saveur.

Épidaure

Source jaillissant sur la côte septentrionale du Péloponnèse.

Température 15°.

Analyse (Landerer) :

Sulfate de soude	1.562
Sulfate de magnésie.....	
Carbonate de chaux.....	0.521
Chlorure de sodium.....	trace.

Méthana °

Cette presqu'île, devenue si célèbre par les éruptions volcaniques qui y ont eu lieu, possède différentes sources :

A) Sources sulfureuses de Bromolimni jaillissant, sur la côte orientale de la presqu'île, d'une pierre calcaire dense.

Température :

Landerer	Jahn
28°,75	26°,48

Poids spécifique : 1,022,95 (Jahn).

Analyse (Landerer) :

Sulfate de soude	2.031	
Sulfate de magnésie	4.557	
Chlorure de sodium	23.437	
Chlorure de calcium	3.656	
Chlorure de magnésium	3.646	
Carbonate de chaux	1.562	
Carbonate de soude	1.651	
Acide silicique	trace.	
Acide de sulfhydrique	1431.30	c. c.
(d'après Jahn)	22.176	
Acide carbonique	715.65	

L'eau de la source sent l'acide sulfhydrique et a une saveur fortement salée. Il y a un établissement contenant 23 chambres, et visité annuellement par 200 à 350 malades. Médecins restant pendant toute la saison (1er mai au 31 août) à Méthana : MM. Kyricos et Drossinos. Durée ordinaire de la cure : 25-30 jours. Les bains sont employés surtout pour les rhumatismes et les maladies de la peau.

B) Source sulfureuse, jaillissant de trachytes sur la côte septentrionale entre Counoupitza et Catô-Mousca; elle est employée par les habitants contre les rhumatismes.

*B**) Source nouvellement découverte, jaillissant de trachytes, à une distance d'à peu près 200 mètres de la source *B*.

Température : 30°, 66 — 30°, 69 (Jahn).

Calauria

Source jaillissant, à une hauteur de 44 m. 6, de schiste d'argile en contact avec de la serpentine.

Température : 15°, 85 (Jahn).
Quantité de l'eau : 88, 25 M. C. en 24 heures (Jahn)

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium	1,802
Chlorure de calcium	1,823
Carbonate de chaux	2,604
Carbonate de soude	0,651
Sulfate de chaux	0,521
Acide carbonique 1073, 5	—1,431 3 c. c

L'eau de la source est limpide et sans saveur.

Hermione

Source se trouvant dans la cour du couvent des Saints-Anargyres à une hauteur de 31 m. 6.

Analyse (Landerer) :

Carbonate de soude	2,344
Carbonate de chaux	1.953
Chlorure de sodium	17,577
Carbonate de magnésium	3,385
Sulfate de soude	4,166
Acide carbonique	576,75 c. c.

L'eau de la source est d'une saveur alcaline, et s'emploie comme remède purgatif et pour la dysurie.

Source d'Esculape

Elle est située près de Ligourio, entre Nauplie et Épidaure.
Température : 19°.

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium	1,562
Carbonate de chaux	0,391
Acide carbonique	178,915 c. c.
Azote	Trace.

L'eau de la source est sans odeur, d'une saveur légèrement salée, et s'emploie comme remède purgatif.

Mousti

Source salée, très riche en eau, située sur le golfe d'Argos.

Gythion

Il faut distinguer deux sources :

A) Source sulfureuse froide, située près de Scutari. L'eau de cette source a une saveur salée.

B) Source jaillissant près de Pélékéti, d'une pierre calcaire.

Analyse (Landerer) :

Chlorure de sodium	29,425
Chlorure de calcium	0,781
Oxyde de magnésium	1,953
Sulfate de chaux	0,964
Sulfate de soude	3,255
Iodures et bromures	Trace.

L'eau de la source est froide, sans odeur et d'une saveur salée.

Moselli

Source indifférente, située près du village de Castanitza, à une hauteur de 1160 mètres. La source s'emploie dans les maladies du foie et de la rate. La plupart des malades s'y réunissent à cause du climat excellent dont on y jouit.

Kaïapha *

Source sulfureuse, sur la côte occidentale du Péloponnèse, prenant naissance dans une grotte.

Température : source 32°, 17 (Jahn).

Air de la grotte : 25°-26° (Jahn).

L'eau de la source sent fortement l'acide sulfhydrique et a une saveur salée.

Il y a un établissement qui a été visité l'année passée par 80 malades. Les eaux s'emploient avec succès pour les maladies de la peau et les rhumatismes.

Skyllus

Source nouvellement découverte à Skyllus, près d'Olympie.

Cyllène *

Sources sulfureuses, jaillissant d'une pierre calcaire dense.

Température :

Landerer	Christomanos	Jahn.	
35°	27°,50	Bains :	24°,77

Sources : 25°,26
24°,53
23°,38

Poids spécifique :

Christomanos	Jahn
1,002004	1,0016805

Analyse (Landerer) :

Carbonate de chaux.....	1,042
Carbonate de soude.....	0,729
Chlorure de sodium.....	12,472
Chlorure de magnésium.....	4,557
Sulfate de soude.....	2,148
Sulfate de chaux.....	1,432
Bromure de magnésium.....	0,612

Acide sulfhydrique :

Landerer	Christomanos	Jahn
1073 c. c.	120,64 c. c.	164,37 c. c.

Acide carbonique :

Landerer	Christomanos
357,82	504,768

L'eau de la source est limpide, sans saveur, et sent fortement l'acide sulfhydrique; elle s'emploie pour les rhumatismes, la scrofulose, les maladies du foie, etc. Elle est faiblement bitumineuse.

Karitæna

Sur la rive gauche de l'Alphée, près de l'ancien Bathos, se trouve une source sulfureuse froide, employée pour les bains et dont les habitants boivent aussi l'eau.

Ali-Dchélébi

Source salée, très riche en eau, se trouve au sud de l'ancien Olénos.

GRÈCE CONTINENTALE

Thermopyles *

Sources sulfureuses, jaillissant d'une pierre calcaire dense sur la côte orientale de la Grèce.

Température :

Landerer	Clarcke	Lord Holland	Jahn
47° 50	56 25° - 57°50	39° 44 - 40°	39° 03 - 40° 95

Poids spécifique :

Landerer	Jahn
1.014	1.00555

Analyse :

	Landerer	Jahn
Sulfate de chaux..	2.0833	7.1435
Chlorure de sodium....	19.5300	65.7250
Chlorure de potassium..	.....	2.2059
Chlorure de calcium...	.....	8.7940

Chlorure de magnésium	[illegible]	[illegible]
Sulfate de soude	[illegible]	.....
Sulfate de magnésie	[illegible]	.....
Carbonate de magnésie	.....	[illegible]
Carbonate de chaux	[illegible]	[illegible]
Sulfure de fer	.....	[illegible]
Acide silicique	[illegible]	[illegible]
Acide sulfhydrique	[illegible]	[illegible]
Acide carbonique	[illegible]	[illegible]

L'eau des sources est limpide, d'une saveur salée et sent fortement l'acide sulfhydrique. Les sources ne sont fréquentées qu'au mois d'août par les habitants pour les maladies de la peau, du bas-ventre et pour les rhumatismes.

Hypate *

Source sulfureuse prenant naissance au haut d'une colline haute de 20 mètres au-dessus du niveau de la mer.

Température :

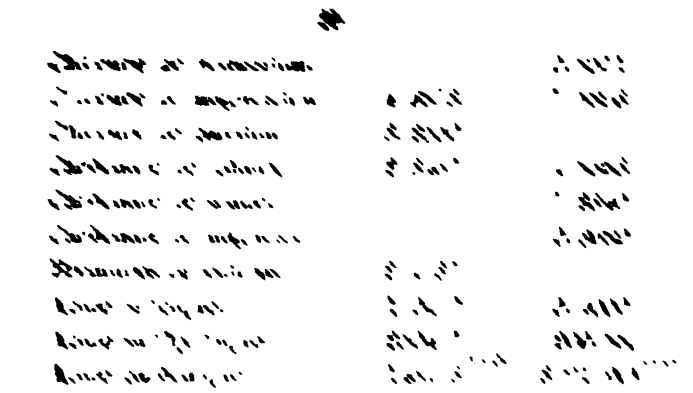
Landerer	Wurlisch	Jahn
28° 75-50°	31° 5 - 32°	31° 4 - 31° 80

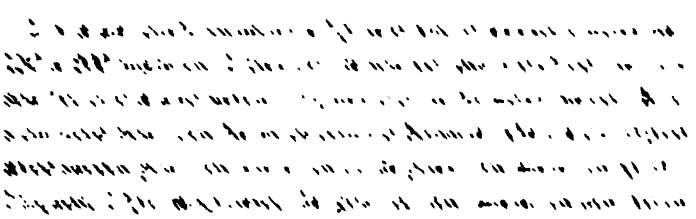
Poids spécifique :

Landerer	Jahn
1.018	1.00375

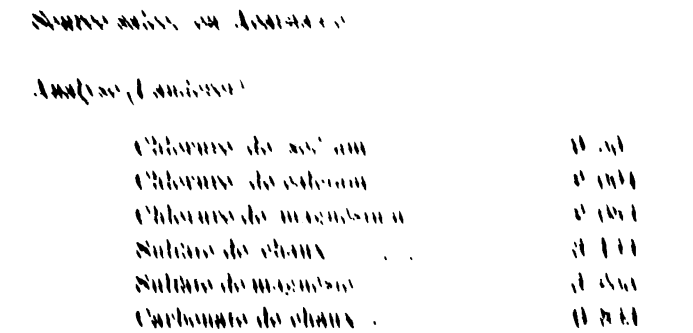
Analyse :

	Landerer	Jahn
Sulfate de chaux.....	1,3020	0,0104
Sulfate de potasse.....	.....	0,3080
Sulfate de magnésie....	0,2407	.....
Chlorure de sodium....	52,0800	30,1775





Vinitaa



Carvassaras

Source salée, sentant faiblement l'acide sulfhydrique et employée par les habitants pour l'usage interne et l'usage externe.

Naupacte

Source sulfureuse, à 6 heures de Lépante. L'eau est limpide, sans saveur et sent fortement l'acide sulfhydrique.

Galaxidi

Analyse (Landerer) :

Sulfate de soude.....	3.646
Sulfate de chaux.....	0.521
Chlorure de sodium.....	17.577
Chlorure de magnésium.....	1.823
Acide carbonique.....	178.915 c.c.

Les habitants boivent l'eau de cette source pour les maladies du foie et de la rate.

Saint-Lucas

Source de sel amer, à 4 heures de Livadia. Les habitants boivent l'eau de cette source comme remède purgatif et diurétique.

Thèbes

Source sulfureuse chaude, jaillissant de pierres calcaires.

Thesprotia

Source ferrugineuse, employée autrefois et abandonnée de nos jours.

Reitoi

Source salée, très abondante, située sur la voie Sacrée d'Athènes à Éleusis.

Phreatys

Source sulfureuse au Pirée.

Laurium

Source salée, employée par les habitants.

Analyse (Landerer) :

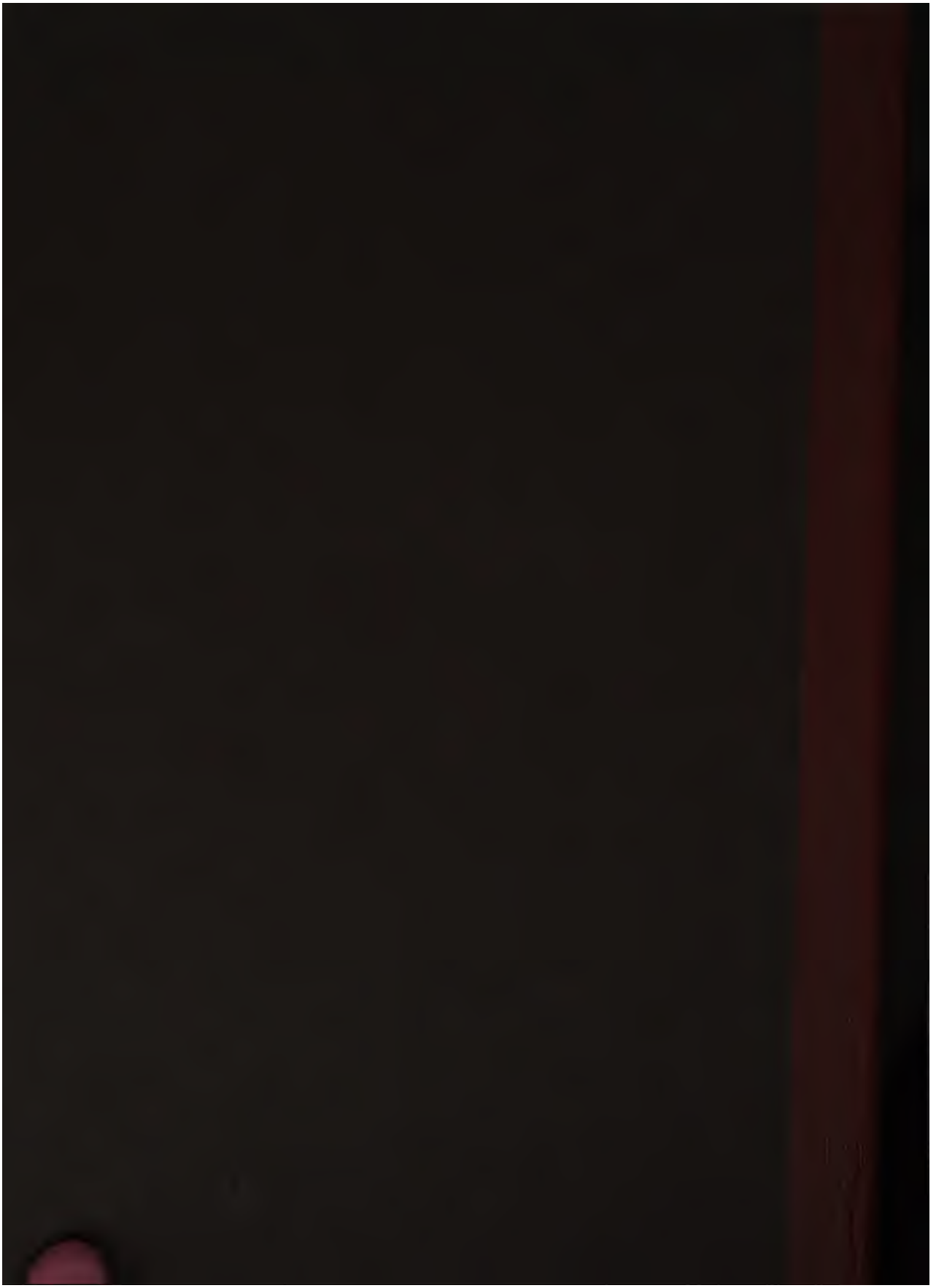
Chlorure de sodium.....	42,315
Chlorure de calcium.....	3,427
Chlorure de magnésium.....	2,604
Sulfate de magnésie.....	9,766
Carbonate de chaux.....	1,853
Acide carbonique.....	715,66 c. c.

Vari

Source faiblement salée, et employée pour les maladies des glandes, les catarrhes chroniques, etc.

LANE MEDICAL LIBRARY

To avoid fine, this book should be returned on or before the date last stamped below.

Photomount
Pamphlet
/ Binder
Gaylord Bros.
Makers
Stockton, Calif.
PAT. JAN. 21, 1908

I867
C35
1878
Catalogue des eaux minérales de la Grèce.
61834
NAME
DATE DUE